



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

LİSANS YERLEŞTİRME SINAVI-2
KİMYA TESTİ
22 HAZİRAN 2013 CUMARTESİ

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

AÇIKLAMA

1. Bu kitapçıkta Lisans Yerleştirme Sınavı-2 **Kimya Testi** bulunmaktadır.
2. Bu test için verilen cevaplama süresi **45 dakikadır**.
3. Bu testte yer alan her sorunun sadece bir doğru cevabı vardır. Bir soru için birden çok cevap yeri işaretlenmişse o soru yanlış cevaplanmış sayılacaktır.
4. İşaretlediğiniz bir cevabı değiştirmek istediğinizde, silme işlemini çok iyi yapmanız gerektiğini unutmayınız.
5. **Bu test puanlanırken doğru cevaplarınızın sayısından yanlış cevaplarınızın sayısının dörtte biri düşülecek ve kalan sayı ham puanınız olacaktır.**
6. Cevaplamaya istediğiniz sorudan başlayabilirsiniz. Bir soru ile ilgili cevabınızı, cevap kâğıdında o soru için ayrılmış olan yere işaretlemeyi unutmayınız.
7. Sınavda uyulacak diğer kurallar bu kitapçığın arka kapağında belirtilmiştir.

1. Bu testte 30 soru vardır.
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Kimya Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. $n = 4$ ve $m_\ell = -2$ kuantum sayılarına sahip bir elektronla ilgili,

- I. Elektronun baş kuantum sayısı 4'tür.
- II. Elektron d orbitalinde bulunabilir.
- III. Elektron p orbitalinde bulunabilir.
- IV. Elektron için $m_s = +\frac{1}{2}$ veya $-\frac{1}{2}$ olabilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) I ve II B) II ve III C) III ve IV
D) I, II ve III E) I, II ve IV

2. Atomik kütle birimiyle (akb) ilgili,

- I. 1 tane ^{12}C izotopunun kütesinin $\frac{1}{12}$ sidir.
- II. 1 g ^{12}C izotopunun kütesinin $\frac{1}{12}$ sidir.
- III. 1 mol ^{12}C izotopunun kütesinin $\frac{1}{12}$ sidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) II ve III

3. ${}_7\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$, ${}_{33}\text{As}$ elementleriyle ilgili,

- I. Aynı grupta bulunurlar.
- II. Elektron ilgisi en küçük olan N'dir.
- III. Birinci iyonlaşma enerjisi en büyük olan As'dir.
- IV. Atom yarıçapı en küçük olan N'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) I ve II B) I ve IV C) II ve III
D) II ve IV E) I, II ve III

4. Periyodik çizelgeyle ilgili aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır?

- A) Aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe elektronegatiflik genellikle artar.
- B) Aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe elektron sayısı artar.
- C) Bir periyotta soldan sağa doğru gidildikçe atom yarıçapı genellikle artar.
- D) Aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe elektron ilgisi genellikle azalır.
- E) Aynı grupta elementlerin iyonlaşma enerjisi yukarıdan aşağıya doğru inildikçe azalırken metalik karakter artar.

5. CO_2 , BF_3 , NF_3 bileşiklerinden hangileri apolardır?
($_5\text{B}$, $_6\text{C}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_9\text{F}$)

- A) Yalnız CO_2 B) Yalnız BF_3 C) Yalnız NF_3
D) CO_2 ve BF_3 E) BF_3 ve NF_3

6. Aşağıdaki tabloda, bazı element atomlarının elektronegatiflik değerleri verilmiştir.

Element atomu	H	C	N	O	F
Elektronegatiflik	2,1	2,5	3,0	3,5	4,0

Buna göre, aşağıda verilen iki element atomu arasında oluşan bağlardan hangisinin polarlığı en fazladır?

- A) $\text{H}-\text{N}$ B) $\text{H}-\text{C}$ C) $\text{H}-\text{O}$
D) $\text{C}-\text{O}$ E) $\text{N}-\text{F}$

7. Sabit sıcaklık ve basınçta, altmışar litre X_2 ve Y_2 gazları tepkimeye girerek X_2Y_3 gazını oluşturmaktadır.

Tepkime sonunda kaptaki gazların toplam hacmi kaç litre olur?

- A) 40 B) 60 C) 80 D) 100 E) 120

8. Bağıl nem, havadaki su buharının kısmi basıncının aynı sıcaklıktaki suyun buhar basıncına oranının yüzdesi olarak tanımlanır.

Buna göre, suyun buhar basıncının 20 mmHg olduğu bir sıcaklıkta % 80 bağıl nem içeren bir bölgede havadaki su buharının kısmi basıncı kaç mmHg'dir?

- A) 16 B) 20 C) 25 D) 40 E) 80

9. Saf suyun 1 atmosfer basınçta kaynama noktası 100°C 'dir. Aynı miktarda su içeren üç ayrı kaba eşit mol sayılarında X, Y, Z maddeleri ayrı ayrı eklendiğinde oluşan çözeltilerin kaynama noktalarının sırasıyla; 102°C , 106°C , 110°C olduğu gözlenmiştir.

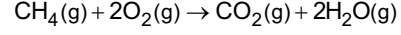
Buna göre; X, Y, Z maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

X	Y	Z
A) Etil alkol	CaCl_2	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
B) KCl	AlCl_3	CrCl_3
C) Sakkaroz	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	NaOH
D) Metanol	CaCl_2	MgCl_2
E) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	NaCl	Sakkaroz

10. Aşağıdaki tabloda, bazı atomlar arasındaki bağ enerjileri verilmiştir.

Bağ	C – H	C = O	O = O	O – H
Bağ enerjisi (kJ/mol)	414	736	498	464

Buna göre,



tepkimesinin entalpi değişimi kaç kJ'dir?

- A) +576 B) +288 C) –252
D) –288 E) –676

11. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinde entropi azalmıştır?

- A) $2\text{NH}_3(\text{g}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$
B) $\text{I}_2(\text{k}) \rightarrow \text{I}_2(\text{g})$
C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{s})$
D) $\text{H}_2\text{O}(\text{k}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
E) $\text{CaCl}_2(\text{k}) \rightarrow \text{Ca}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{Cl}^{-}(\text{suda})$

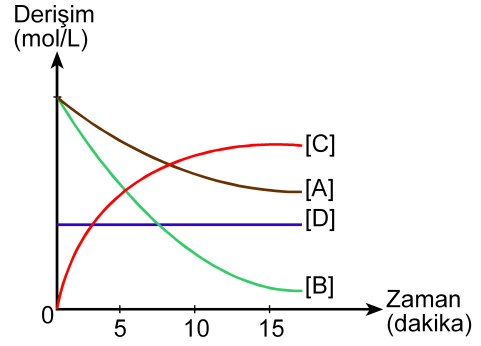
12. Belirli bir sıcaklıkta, $2\text{NO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NOCl}(\text{g})$ tepkimesi için deneysel veriler tablodaki gibidir.

Deney no	Başlangıç derişimi (mol/L)		Başlangıç hızı (mol/L.s)
	NO	Cl_2	
1	0,10	0,15	$1,8 \times 10^{-5}$
2	0,05	0,30	$3,6 \times 10^{-5}$
3	0,10	0,30	$7,2 \times 10^{-5}$

Bu tepkimeyle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Tepkime hızı $= k[\text{NO}]^2[\text{Cl}_2]$ dir.
- B) Hız sabiti; $k = 8,0 \times 10^{-3} \frac{\text{L}^2}{\text{mol}^2 \cdot \text{s}}$ dir.
- C) Tepkimenin toplam derecesi dördür.
- D) NO'ya göre tepkimenin derecesi sıfırdır.
- E) NO ve Cl_2 nin derişimleri 1 mol/L alındığında tepkimenin başlangıç hızı $1,8 \times 10^{-5} \text{ mol/L.s}$ olur.

13.



Yukarıdaki grafik, bir tepkimede bulunan A, B, C, D maddelerinin tepkime boyunca derişimlerinin zamanla derişimini göstermektedir.

Buna göre; A, B, C, D maddeleri ve tepkimeyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) A ve B tepkimeye giren, C ise üründür.
- B) D, bir katalizör olabilir.
- C) A'nın tükenme hızı, B'ninkinden düşüktür.
- D) 10. dakikadan önce tepkime dengeye ulaşmıştır.
- E) A ve B'nin başlangıç derişimleri aynıdır.

14. Demir(III) hidroksitin $2,0 \times 10^{-4}$ M NaOH çözeltisindeki çözünürlüğü kaç mol/L'dir?

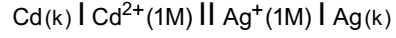
(25°C 'de demir(III) hidroksit için $K_{\text{çç}} = 4,0 \times 10^{-38}$ dir.)

- A) $2,0 \times 10^{-34}$ B) $1,0 \times 10^{-30}$
 C) $5,0 \times 10^{-27}$ D) $2,5 \times 10^{-23}$
 E) $1,0 \times 10^{-18}$

15. Aşağıda verilen konjuge (eşlenik) asit-baz çiftlerinden hangisi yanlıştır?

	Konjuge asit	Konjuge baz
A)	H_2O	OH^-
B)	NH_3	NH_4^+
C)	CH_3COOH	CH_3COO^-
D)	H_3O^+	H_2O
E)	H_3PO_4	H_2PO_4^-

16. Hücre diyagramı,

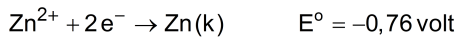
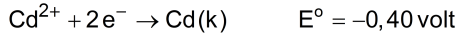
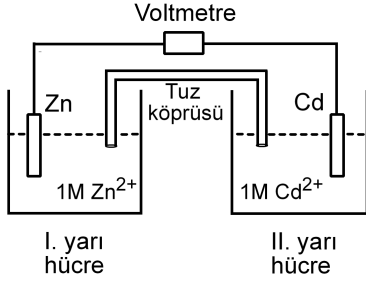


olarak verilen elektrokimyasal hücreyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

$$\left(E_{\text{Cd}^{2+}/\text{Cd}}^\circ = -0,40 \text{ volt}, E_{\text{Ag}^+/\text{Ag}}^\circ = +0,80 \text{ volt} \right)$$

- A) Hücre bir galvanik hücredir.
 B) Hücre potansiyeli + 1,20 voltur.
 C) Hücre tepkimesi,
 $2\text{Ag}^+(\text{suda}) + \text{Cd(k)} \rightarrow \text{Cd}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{Ag(k)}$ dir.
 D) Elektronlar dış devrede Cd'den Ag'ye doğru gider.
 E) Hücre potansiyelinin değeri zamanla değişmez.

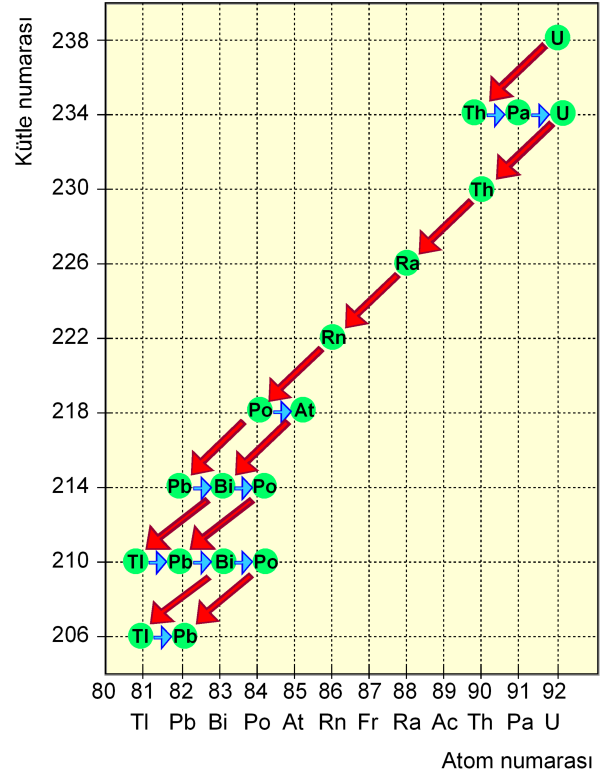
17. Aşağıda bir hücre şeması verilmiştir.



Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Zn elektrodunun kütlesi zamanla azalır.
- B) Hücre potansiyeli +0,36 voltur.
- C) Hücre diyagramı,
 $\text{Zn}(k) \mid \text{Zn}^{2+}(1M) \parallel \text{Cd}^{2+}(1M) \mid \text{Cd}(k)$ şeklindedir.
- D) Elektron akımı, dış devrede Zn elektrodundan Cd elektroduna doğru olur.
- E) I. yarı hücre katot, II. yarı hücre anottur.

18. Grafikte, $^{238}_{92}\text{U}$ doğal radyoaktif bozunma serisi verilmiştir.



Buna göre, aşağıdakilerden hangisinin sonucunda $^{218}_{84}\text{Po}$ izotopu oluşur?

- A) $^{210}_{82}\text{Pb}$ izotopunun $2\beta^-$ ışınması yapması
- B) $^{210}_{81}\text{Tl}$ izotopunun $3\beta^-$ ışınması yapması
- C) $^{222}_{86}\text{Rn}$ izotopunun 1α ışınması yapması
- D) $^{214}_{84}\text{Po}$ izotopunun 1α ve $1\beta^-$ ışınması yapması
- E) $^{214}_{83}\text{Bi}$ izotopunun 1α ve $3\beta^-$ ışınması yapması

19. Soy gazlarla ilgili,

- I. Hepsi halojenlerle bileşik oluşturabilir.
- II. Atomlarının elektron dizilimindeki son orbitalleri tam doludur.
- III. Periyodik çizelgenin VIIIA grubu elementleridir.

yargılarından hangileri doğrudur?

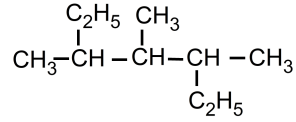
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

20. CH₄ molekülüyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

(1H, 6C)

- A) Bileşikteki merkez atom sp³ hibritleşmesi yapmıştır.
B) Bağ yapmayan elektron çifti yoktur.
C) VSEPR gösterimi AX₄ şeklindedir.
D) Molekül geometrisi düzgün dörtyüzlüdür.
E) Bağ açısı 120° dir.

21.



bileşiğinin IUPAC sistemine göre adı aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) 2,4-Dietil-3-metilpentan
B) 5-Etil-3,4-dimetilheksan
C) 1,3-Dietil-1,2,3-trimetilpropan
D) 3,4,5-Trimetilheptan
E) 2-Etil-3,4-dimetilheksan

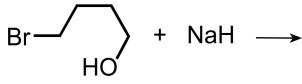
22. Molekül formülü verilen,

- I. C₃H₈O
- II. C₃H₆O
- III. C₃H₈O₂

bileşiklerinden hangilerinde karbonil grubu olabilir?

- A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II
D) I ve III E) II ve III

23.

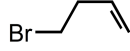


tepkimesi sonucu oluşacak ürün aşağıdakilerden hangisidir?

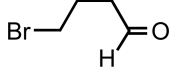
A)



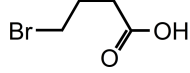
B)



C)



D)



E)



24.

I.



II.

III. $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$

Yukarıda verilen I, II, III bileşiklerinden hangileri, HBr ile katılma tepkimesi vermez?

A) Yalnız I

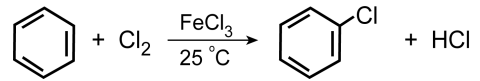
B) Yalnız II

C) Yalnız III

D) I ve II

E) II ve III

25.



tepkimesiyle ilgili,

I. Elektrofilik yer değiştirme tepkimesidir.

II. FeCl_3 katalizör olarak kullanılmıştır.

III. Oluşan ürün klorobenzendir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) I ve III

E) I, II ve III

26. $C_4H_{10}O$ kapalı formülüne sahip X, Y, Z izomerleriyle ilgili;

- X ve Z'nin Na metaliyle tepkime verdiği, Y'nin ise tepkime vermediği,
- X'in uygun koşullarda yükseltgenmesiyle karboksilik asit oluşturduğu,
- Z'nin yükseltgenme tepkimesi vermediği

bilinmektedir.

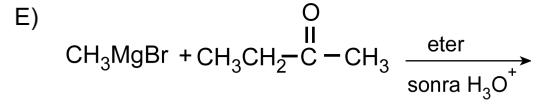
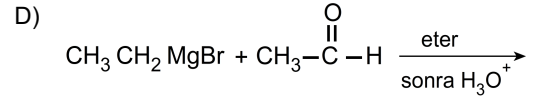
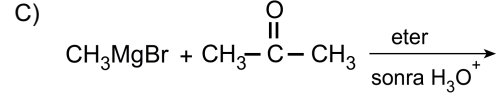
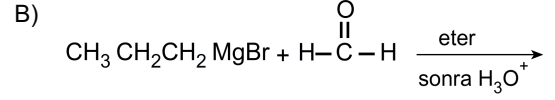
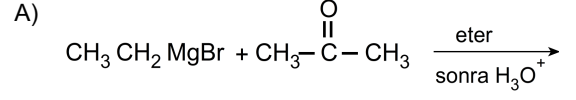
Buna göre,

- X ve Z dietil eter ile yapı izomeridir.
- X, sekonder bir alkoldür.
- Y, bir eterdir.
- Z, tersiyer bir alkoldür.

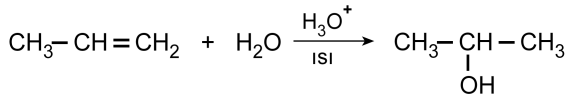
ifadelerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) II ve III
D) I, III ve IV E) II, III ve IV

27. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin sonucunda 2-bütanol elde edilir?



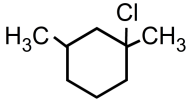
28.



tepkimesinde oluşan ara ürünün yapısı, aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) $\text{CH}_3-\dot{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_3$ B) $\text{CH}_3-\overset{\ominus}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_3$
 C) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\ominus}{\text{C}}\text{H}_2$ D) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2$
 E) $\text{CH}_3-\overset{\oplus}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_3$

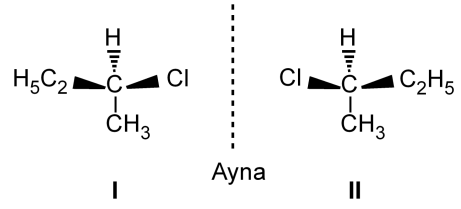
29.



bileşiğinin uygun koşullarda kuvvetli bir baz ile verdiği ayrılma tepkimesi (dehidrohalojenlenme) sonucu en fazla kaç farklı alken oluşabilir?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

30.



Yukarıda ayna görüntüsü verilen I ve II bileşikleriyle ilgili,

- I. Erime ve kaynama sıcaklıkları farklıdır.
- II. Düzlem polarize ışığı aynı açıyla zıt yönde çevirirler.
- III. Asimetrik moleküllerle yaptıkları tepkimelerde farklı davranırlar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
 D) II ve III E) I, II ve III

SINAVDA UYULACAK KURALLAR

1. **Sınav salonları kamera ile kayıt altına alınacaktır.** Kamera kayıtlarının incelenmesinden sonra sınav kurallarına uymadığı tespit edilen adayların sınavları ÖSYM Yönetim Kurulunca geçersiz sayılacaktır.
2. **Cep telefonu ile sınava girmek kesinlikle yasaktır.** Çağrı cihazı, telsiz, fotoğraf makinesi vb. araçlarla; cep bilgi-sayarı, kol ya da cep saati gibi her türlü bilgisayar özelliği bulunan cihazlarla; silah ve benzeri teçhizatla; müsvedde kâğıdı, defter, kitap, sözlük, sözlük işlevi olan elektronik aygıt, hesap cetveli, hesap makinesi, pergel, açıölçer, cetvel vb. araçlarla sınava girmek kesinlikle yasaktır. Bu araçlarla sınava girmiş adayların adı mutlaka Salon Sınav Tutanağına yazılacak, bu adayların sınavı geçersiz sayılacaktır. **Sınava kalem, silgi, kalemтіраш, saat vb. araçla ve kulaklık, küpe, broш vb. takı, herhangi bir metal eşya ile girmek de kesinlikle yasaktır.** Yiyecek, içecek vb. tüketim malzemeleri de sınava getirilemez. Adaylar sınava şeffaf şişe içerisinde su getirebilecektir.
3. Bu test için verilen cevaplama süresi **45 dakikadır.** LYS-2'de adaylar **Fizik Testinin ve Kimya Testinin cevaplama süresi içinde, Biyoloji Testinin ilk 15 ve son 15 dakikası** içinde sınav salonundan ayrılamazlar. İki test arasında birinci testin soru kitapçığının toplanması, ikinci ve üçüncü testin soru kitapçığının dağıtılması işlemleri dışında ara verilmez. Toplama ve dağıtma işlemi sırasında adayların salondan dışarı çıkmaları kesinlikle yasaktır. **Bu süreler dışında, cevaplamaı sınav bitmeden tamamlarsanız cevap kâğıdınızı ve soru kitapçığınızı salon görevlilerine teslim ederek salonu terk edebilirsiniz.** Bildirilen süreleге aykırı davranışlardan adayın kendisi sorumludur.
4. **Sınav salonundan ayrılan aday, her ne sebeple olursa olsun, tekrar sınava alınmayacaktır.**
5. Sınav süresince görevlilerle konuşmak, görevlilere soru sormak yasaktır. Aynı şekilde görevlilerin de adaylarla yakından ve alçak sesle konuşmaları ayrıca adayların birbirinden kalem, silgi vb. şeyleri istemeleri kesinlikle yasaktır.
6. Sınav sırasında, görevlilerin her türlü uyarısına uymak zorundasınız. Sınavınızın geçerli sayılması, her şeyden önce, sınav kurallarına uymanıza bağlıdır. Kurallara aykırı davranışta bulunanların ve yapılacak uyarılara uymayanların kimlik bilgileri Salon Sınav Tutanağına yazılacak ve sınavları geçersiz sayılacaktır.
7. Sınav sırasında kopya çeken, çekmeye kalkışan, kopya veren, kopya çekilmesine yardım edenlerin kimlik bilgileri Salon Sınav Tutanağına yazılacak ve bu adayların sınavları geçersiz sayılacaktır.

Adayların test sorularına verdikleri cevapların dağılımları bilgi işlem yöntemleriyle incelenecek, bu incelemelerden elde edilen bulgular bireysel ya da toplu olarak kopya çekildiğini gösterirse kopya eylemine katılan adayın/adayların sınavı geçersiz sayılacak ayrıca 2 yıl boyunca ÖSYM tarafından düzenlenen tüm sınavlara başvurusu yasaklanabilecektir.

Sınav görevlileri bir salondaki sınavın, kurallara uygun biçimde yapılmadığını, toplu kopya girişiminde bulunulduğunu raporlarında bildirdiği takdirde, ÖSYM bu salonda sınava giren tüm adayların sınavını geçersiz sayabilir.
8. Cevap kâğıdında doldurmanız gereken alanlar bulunmaktadır. Bu alanları doldurunuz. Cevap kâğıdınızı başkaları tarafından görülmeyecek şekilde tutmanız gerekmektedir. Cevap kâğıdına yazılacak her türlü yazıda ve yapılacak bütün işaretlemelerde kurşun kalem kullanılacaktır. Sınav süresi bittiğinde cevapların cevap kâğıdına işaretlenmiş olması gerekir. Soru kitapçığına işaretlenen cevaplar geçerli değildir.
9. Soru kitapçığınızı alır almaz kapağında bulunan ilgili alanları doldurunuz. Sayfaların eksik olup olmadığını, kitapçıkta basım hatalarının bulunup bulunmadığını ve soru kitapçığının her sayfasında basılı bulunan soru kitapçık numarasının, kitapçığın ön kapağında basılı soru kitapçık numarasıyla aynı olup olmadığını kontrol ediniz. Soru kitapçığının sayfası eksik ya da basımı hatalıysa değiştirilmesi için salon başkanına başvurunuz.

Size bu sınavın her bir testi için ayrı ayrı kitapçıklar verilmektedir. Her kitapçığın Soru Kitapçık Numarası birbirinden farklıdır. Bu nedenle her test için aldığınız kitapçığın Soru Kitapçık Numarasını cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlamanız çok önemlidir. Cevap kâğıdınızdaki "Soru kitapçık numaralarını doğru kodladım." kutucuğunu işaretleyiniz.

LYS-2'de size verilen Kimya Testinin Soru Kitapçık Numarasını cevap kâğıdınızdaki "Kimya Soru Kitapçık Numarası" alanına kodlayınız.

Soru kitapçığı üzerinde yer alan Soru Kitapçık Numarasını doğru kodladığınızı beyan eden alanı imzalayınız.
10. Sınav sonunda soru kitapçıkları toplanacak ve ÖSYM'de incelenecektir. Soru kitapçığının sayfasını koparmayınız. Soru kitapçığının bir sayfası bile eksik çıkarsa sınavınız geçersiz sayılacaktır.
11. Cevap kâğıdına ve soru kitapçığına yazılması ve işaretlenmesi gereken bilgilerde bir eksiklik ve/veya yanlışlık olması hâlinde sınavınızın değerlendirilmesi mümkün olamamaktadır, bu husustaki özen yükümlülüğü ve sorumluluk size aittir.
12. Soru kitapçığının sayfalarındaki boş yerleri müsvedde için kullanabilirsiniz.
13. Soruları ve/veya bu sorulara verdiğiniz cevapları ayrı bir kâğıda yazıp bu kâğıdı dışarı çıkarmanız kesinlikle yasaktır.
14. **Her testin cevaplarını cevap kâğıdındaki ilgili alana işaretleyiniz.**
15. Sınav salonundan ayrılmadan önce, soru kitapçığınızı ve cevap kâğıdınızı salon görevlilerine eksiksiz olarak teslim etmeyi unutmayınız.

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve doğacak tüm mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

LİSANS YERLEŞTİRME SINAVI-2 (LYS2)
22 HAZİRAN 2013

KİMYA TESTİ

1. E
2. A
3. B
4. C
5. D
6. C
7. B
8. A
9. A
10. E
11. C
12. B
13. D
14. C
15. B
16. E
17. E
18. C
19. D
20. E
21. D
22. A
23. A
24. B
25. E
26. D
27. D
28. E
29. C
30. D